

Europäisches Pat ntamt

European Patent Office

Office européen des brevets



(11) EP 1 043 357 A1

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(43) Veröffentlichungstag:

11.10.2000 Patentblatt 2000/41

(51) Int. Cl.7: C08K 5/54

(21) Anmeldenummer: 00106928.5

(22) Anmeldetag: 31.03.2000

(84) Benannte Vertragsstaaten:
AT BE CH CY DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LU

MC NL PT SE Benannte Erstreckungsstaaten: AL LT LV MK RO SI

(30) Priorität: 03.04.1999 DE 19915281

(71) Anmelder:

Degussa-Hüls Aktiengesellschaft 60287 Frankfurt am Main (DE)

(72) Erfinder:

Luginsland, Hans-Detlef, Dr. 50968 Köln (DE)

(54) Kautschukmischungen

(57) Kautschukmischungen, die ein Organosilan der allgemeinen Struktur R¹R²R³Si-R⁴-Z (I) enthalten.

Beschreibung

[0001] Die vorliegende Erfindung betrifft Kautschukmischungen, ein Verfahren zu ihrer Herstellung sowie die Herstellung von Formkörpern.

[0002] Es ist bekannt, schwefelhaltige Organosiliciumverbindungen, wie 3-Mercaptopropyltrimethoxysilan, 3-Thiocyanatopropytriethoxysilan oder Bis-(3-[Triethoxysilyl]-propyl)tetrasulfan als Silanhaftvermittler oder Verstärkungsadditiv in oxidisch gefüllten Kautschukmischungen, unter anderem für die Herstellung von Laufflächen und andere Teile von Autoreifen einzusetzen (DE 2 141 159, DE 2 212 239, DE 195 444 69 A1, US 3 978 103, US 4 048 206, EP 784 072 A1).

10 [0003] Zudem ist die zusätzliche Verwendung von Alkylsilanen in Kautschukmischungen um die Mischungsviskosität abzusenken bekannt (EP 795 577 A1, EP 864 605 A2).

[0004] Bei der Herstellung von Kautschukmischungen mit Organosilanen und einem Füllstoff, beispielsweise einer gefällten Kieselsäure, vollzieht sich während des Mischprozesses, beispielsweise in einem Innenmischer, eine chemische Reaktion. Bei dieser chemischen Reaktion handelt es sich um eine Kondensationsreaktion, die mit einer erheblichen Freisetzung von Alkohol verbunden ist. Wie in der Literatur beschrieben [A.Hunsche, U.Görl, A.Müller, M.Knaack, T.Göbel, Kautsch. Gummi, Kunstst. 50, 881 (1997)], setzt sich diese Kondensationsreaktion aus einer Primärreaktion, bei der eine Ethoxygruppe mit einer Silanolgruppe der Kieselsäure reagiert, und einer Sekundärreaktion zwischen zwei Ethoxygruppen, die zu einer Quervernetzung zwischen den Silanmolekülen führt, zusammen. Durch diese Reaktionen können bei der Verwendung von triethoxyfunktionalisierten Silanen, nach dem Stand der Technik, bis zu drei Mol Ethanol pro Mol Silizium abgespalten werden.

[0005] Dieser abgespaltene Alkohol verursacht teilweise erhebliche technische Probleme bei der Weiterverarbeitung der Kautschukmischungen, wie Mischungsporosität bei der Extrusion oder unerwünschter Blasenbildung im Kautschuk selbst. Desweiteren ist eine Reduktion der Freisetzung von Alkohol während der Umsetzung aus Gesundheitsund Umweltsgründen erwünscht.

[0006] Es wurde nun gefunden, daß diese Nachteile des Standes der Technik durch den Einsatz von Organosilanen, die anstatt der bisher verwendeten Trialkoxysilylfunktion Silylfunktionen mit weniger Alkoxygruppen besitzen, stark reduziert werden können.

[0007] Demgemäß betrifft die vorliegende Erfindung die Verwendung von Organosilanen der allgemeinen Struktur R¹R²R³Si-R⁴-Z (I), wobei das Organosilan weniger als 3 Ethoxygruppen pro Silizium aufweisen kann.

[0008] Gegenstand der Erfindung sind Kautschukmischungen, welche dadurch gekennzeichnet sind, daß sie Organosilane der allgemeinen Struktur

$$R^{1}R^{2}R^{3}Si-R^{4}-Z (I)$$

35 worin

40

 R^1 R^2 R^3 unabhängig voneinander, H, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy, Halogen bedeuten und die Anzahl der Alkylgruppen \geq 1 ist; R^4 eine lineare oder verzweigte (C1-C18)Alkylidengruppe ist; Z= H, Halogen, SCN, SH, Sx-R⁴-SiR¹R²R³, wobei x einen Wert von 2 bis 10 einnehmen kann, enthalten.

[0009] Bevorzugt sind Organosilane der oben beschriebenen Art mit Dialkylmonoalkoxysilylfunktionen anstatt der üblicherweise verwendeten Trialkoxysilylfunktionen. Insbesondere bevorzugt sind die erfindungsgemäßen Bis-(3-[dimethylethoxysilyl]polysulfan) Silane.

[0010] Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind daher Kautschukmischungen enthaltend Kautschuk, Füllstoff insbesondere auch gefällte Kieselsäure ggf. weitere Kautschukhilfsmittel, sowie mindestens ein Organosilan, welches aus den oben beschriebenen Struktureinheiten aufgebaut ist und welches in Mengen von 0,1 bis 15 Gew-%, bezogen auf die Menge des eingesetzten Kautschuks, eingesetzt wird.

[0011] Aufgrund der geringeren Anzahl an Alkoxygruppen in den Organosilanen der allgemeinen Struktur (I) reduziert sich die unangenehme Alkoholfreisetzung bei der Verwendung dieser in Kautschukmischprozessen. Verglichen mit der bekannten Arbeitsweise, beispielsweise durch einfache Verwendung von Bis-(3-[TriethoxysilyI]-propyl)-tetrasulfan (TESPT) als Haftvermittler verringert sich die maximal mögliche Alkoholentwicklung um 66 %.

[0012] Überraschenderweise wurde nur weiterhin gefunden, daß die mit den erfindungsgemäßen Silanen hergestellten Kautschukmischungen und die daraus hergestellten Vulkanisate gegenüber der Referenz mit einer Triethoxysilyfunktion, gemäß dem Stand der Technik, keine Nachteile hinsichtlich ihrer gummitechnischen Eigenschaften aufweisen (Beispiel 1 und 2).

[0013] Die Zugabe der erfindungsgemäßen Organosilane sowie die Zugabe der Füllstoffe erfolgt bevorzugt bei Massetemperaturen von 100 bis 200 °C, sie kann jedoch auch später bei tieferen Temperaturen (40 bis 100 °C) z.B. zusammen mit weiteren Kautschukhilfsmitteln erfolgen.

[0014] Die Organosilane können sowohl in reiner Form als auch aufgezogen auf einen inerten organischen oder anorganischen Träger dem Mischprozeß zugegeben werden. Bevorzugte Trägermaterialien sind Kieselsäuren, natürliche oder synthetische Silikate, Aluminiumoxid oder Ruße.

[0015] Als Füllstoffe kommen für die erfindungsgemäßen Kautschukmischungen in Frage:

- Ruße: Die hierbei zu verwendenden Ruße sind nach dem Flammruß-, Furnace- oder Gasruß-Verfahren hergestellt und besitzen BET-Oberflächen von 20 bis 200 m²/g, wie z.B. SAF-, ISAF-, HSAF-, HAF-, FEF- oder GPF-Ruße. Die Ruße können ggf. auch Heteroatome wie z.B. Si enthalten.
- hochdisperse Kieselsäuren, hergestellt z.B. durch Fällung von Lösungen von Silikaten oder Flammen-hydrolyse von Siliciumhalogeniden mit spezifischen Oberflächen von 5 bis 1000, vorzugsweise 20 bis 400 m²/g (BET-Oberfläche) und mit Primärteilchengrößen von 10 bis 400 nm. Die Kieselsäuren können gegebenenfalls auch als Mischoxide mit anderen Metalloxiden, wie Al-, Mg-, Ca-, Ba-, Zn- und Titanoxiden vorliegen.
- 15 Synthetische Silikate, wie Aluminiumsilikat, Erdalkalisilikate wie Magnesiumsilikat oder -Calciumsilikat, mit BET-Oberflächen von 20 bis 400 m²/g und Primärteilchendurchmessern von 10 bis 400 nm.
 - Natürliche Silikate, wie Kaolin und andere natürlich vorkommende Kieselsäuren.
- Glasfasern und Glasfaserprodukte (Matten, Stränge) oder Mikroglaskugeln.

[0016] Bevorzugt werden Ruße mit BET-Oberflächen von 20 bis 400 m²/g oder hochdisperse Kieselsäuren, hergestellt durch Fällung von Lösungen von Silikaten, mit BET-Oberflächen von 20 bis 400 m²/g in Mengen von 5 bis 150 Gew.-Teilen, jeweils bezogen auf 100 Teile Kautschuk, eingesetzt.

5 [0017] Die genannten Füllstoffe k\u00f6nnen alleine oder im Gemisch eingesetzt werden. In einer besonders bevorzugten Ausf\u00fchrung des Verfahrens werden 10 bis 150 Gew.-Teile helle F\u00fcllstoffe, gegebenenfalls zusammen mit 0 bis 100 Gew.-Teilen Ru\u00df, sowie 0,3 bis 10 Gew.-Teile einer Verbindung der Formel (I), jeweils bezogen auf 100 Gew.-Teile Kautschuk, zur Herstellung der Mischungen eingesetzt.

[0018] Für die Herstellung erfindungsgemäßer Kautschukmischungen eignen sich neben Naturkautschuk auch Synthesekautschuke. Bevorzugte Synthesekautschuke sind beispielsweise bei W. Hofmann, Kautschuktechnologie, Genter Verlag, Stuttgart 1980, beschrieben. Sie umfassen u. a.

- Polybutadien (BR)
- 35 Polyisopren (IR)

40

5

- Styrol/Butadien-Copolymerisate mit Styrolgehalten von 1 bis 60, vorzugsweise 2 bis 50 Gew.-% (SBR)
- Isobutylen/Isopren-Copolymerisate (IIR)
- Butadien/Acrylnitril-Copolymere mit Acrylnitrilgehalten von 5 bis 60, vorzugsweise 10 bis 50 Gew.-% (NBR)
- teilhydrierter oder vollständig hydrierter NBR-Kautschuk (HNBR)
- 45 Ethylen/Propylen/Dien-Copolymerisate (EPDM)

sowie Mischungen dieser Kautschuke. Für die Herstellung von Kfz-Reifen sind insbesondere anionisch polymerisierte Lösungs SBR-Kautschuke mit einer Glastemperatur oberhalb von -50 °C sowie deren Mischungen mit Dienkautschuken von Interesse.

- [0019] Die erfindungsgemäßen Kautschukvulkanisate k\u00f6nnen weitere Kautschukhilfsprodukte, wie Reaktionsbeschleuniger, Alterungsschutzmittel, W\u00e4rmestabilisatoren, Lichtschutzmittel, Ozonschutzmittel, Verarbeitungshilfsmittel, Weichmacher, Tackifier, Treibmittel, Farbstoffe, Pigmente, Wachse, Streckmittel, organische S\u00e4uren, Verz\u00f3gerer, Metalloxide sowie Aktivatoren, wie Triethanolamin, Polyethylenglykol, Hexantriol, die der Kautschukindustrie bekannt sind, enthalten.
- 55 [0020] Die Kautschukhilfsmittel werden in üblichen Mengen, die sich unter anderem nach dem Verwendungszweck richten, eingesetzt. Übliche Mengen sind z.B. Mengen von 0,1 bis 50 Gew.-% bezogen auf Kautschuk. Die Organosilane mit kautschukreaktiven Gruppen k\u00f6nnen alleine als Vernetzer dienen. In der Regel empfiehlt sich die Zugabe von weiteren Vernetzern. Als weitere bekannte Vernetzer k\u00f6nnen Schwefel oder Peroxide eingesetzt werden. Die

erfindungsgemäßen Kautschukmischungen können darüber hinaus Vulkanisationsbeschleuniger enthalten. Beispiele für geeignete Vulkanisationsbeschleuniger sind Mercaptobenzthiazole, Sulfenamide, Guanidine, Thiurame, Dithiocarbamate, Thioharnstoffe und Thiocarbonate. Die Vulkanisationsbeschleuniger und Schwefel oder Peroxide werden in Mengen von 0,1 bis 10 Gew.-%, bevorzugt 0.1 bis 5 Gew.-%, bezogen auf Kautschuk, eingesetzt.

[0021] Die Vulkanisation der erfindungsgemäßen Kautschukmischungen kann bei Temperaturen von 100 bis 200 °C, bevorzugt 130 bis 180 °C, gegebenenfalls unter Druck von 10 bis 200 bar erfolgen. Die Abmischung der Kautschuke mit dem Füllstoff, gegebenenfalls Kautschukhilfsmitteln und den Silanen der allgemeinen Struktur (I) kann in üblichen Mischaggregaten, wie Walzen, Innenmischern und Mischextrudern, durchgeführt werden. Die erfindungsgemäßen Kautschukvulkanisate eignen sich zur Herstellung von Formkörpern, z.B. für die Herstellung von Luftreifen, Reifenlaufflächen, Kabelmänteln, Schläuchen, Treibriemen, Förderbändern, Walzenbelägen, Reifen, Schuhsohlen, Dichtungsringen und Dämpfungselementen.

Beispiele: Herstellung der Kautschukmischungen und Vulkanisate

Allgemeine Durchführungsvorschrift

[0022] Die Gummimischung wird zweistufig in einem Innenmischer (Werner&Pfleiderer GK1.5N) mit einer Mischzeit von 6 und 5 Minuten bei einer Umdrehungszahl von 60-70 UPM bis zu einer Ausstoßtemperatur von maximal 155°C, gefolgt von einer Aufmischstufe in einem Innenmischer bei maximal 90°C, entsprechend der Rezeptur wie in folgender Tabelle 1 angegeben, hergestellt. Dabei bedeutet die Einheit phr Gewichtsanteile, bezogen auf 100 Teile des eingesetzten Rohkautschuks.

[0023] Allgemeine Verfahren zur Herstellung von Kautschukmischungen und deren Vulkanisate sind beispielsweise beschrieben in: "Rubber Technology Handbook", W. Hofmann, Hanser Verlag 1994.

[0024] Die Vulkanisationszeit bei 165°C beträgt für die Prüfkörper in Beispiel 1 16 min, für die in Beispiel 2 30 Minuten.

Tabelle 1

Substanz	Menge [phr]						
1. Stufe							
Buna VSL 5025-1	96.0						
Buna CB 24	30.0						
Ultrasil VN3	80.0						
ZnO	3.0						
Stearinsäure	2.0						
Naftolen ZD	10.0						
Vulkanox 4020	1.5						
Protector G35P	1.0						
Silan	gemäß. Bsp.1, 2						
2. Stufe							
Batch Stufe 1							
3. Stufe	3. Stufe						
Batch Stufe 2							
Perkacit TBZTD	0.2						
Vulkacit D	2.0						
Vulkacit CZ	1.5						
Schwefel	1.5						

[0025] Bei dem Polymer VSL 5025-1 handelt es sich um ein in Lösung polymerisiertes SBR-Copolymer der Bayer

4

30

25

35

40

45

50

AG mit einem Styrolgehalt von 25 Gew.-% und einem Butadiengehalt von 75 Gew.-%. Von dem Butadien sind 73 % 1,2, 10 % cis 1,4 und 17 % trans 1,4 verknüpft. Das Copolymer enthält 37,5 phr Öl und weist eine Mooney-Viskosität (ML 1 + 4/100°C) von 50±5 auf.

[0026] Bei dem Polymer Buna CB 24 handelt es sich um ein cis 1,4 Polybutadien (Neodymtyp) der Bayer AG mit cis 1,4-Gehalt von 97 %, einem trans 1,4-Gehalt von 2 %, einem 1,2-Gehalt von 1 % und einer Mooney-Viskosität zwischen 39 und 49.

[0027] Die Kieselsäure VN3 der Degussa AG besitzt eine BET-Oberfläche von 175 m²/g. TESPD (Bis-(3-[Triethoxy-silyl]-propyl)disulfan) aus dem Referenzbeispiel 1 wird gemäß Patent D 195 414 04 hergestellt. Das Silan aus Beispiel 2, Bis-(3-[Dimethylethoxysilyl]-propyl)disulfan, wird nach dem Stand der Technik durch die Hydrosilylierung von Chlor-dimethylsilan mit Allylchlorid, einer anschließenden Ethanolyse und Schwefelung analog zu dem in Patent D 197 342 95 A1 angegebenen Verfahren hergestellt.

[0028] Als aromatisches Öl wird Naftolen ZD der Chemetall verwendet. Bei Vulkanox 4020 handelt es sich um PPD der Bayer AG und Protektor G35P ist ein Ozonschutzwachs der HB-Fuller GmbH. Vulkacit D (DPG) und Vulkacit CZ (CBS) sind Handelsprodukte der Bayer AG. Perkacit TBZTD ist ein Handelsprodukt der Flexis S.A..

[0029] Die gummitechnische Prüfung erfolgt gemäß den in Tabelle 2 angegebenen Prüfmethoden.

Tabelle 2

20	Physikalische Testung	Norm/ Bedingungen
20	ML 1+4, 100°C	DIN 53523/3, ISO 667
	Vulkameterprüfung, 165°C	DIN 53529/3, ISO 6502
	Zugversuch am Ring, 23°C	DIN 53504, ISO 37
25	Zugfestigkeit	
	Spannungswerte	
	Bruchdehnung	
30	Shore-A-Härte, 23°C	DIN 53 505
30	Ball-Rebound, 0, 23 und 60°C	ASTM D 5308
	Viskoelast. Eigen., 0 und 60°C	DIN 53 513, ISO 2856
	E*	
35	tan δ	
	DIN-Abrieb, 10 N Kraft	DIN 53 516
	Dispersion	ISO/DIS 11345

Beispiele 1 und 2:

40

50

55

[0030] Die Durchführung der Beispiele 1 (Vergleichsbeispiel) und 2 erfolgt gemäß der Allgemeinen Durchführungsvorschrift.

[0031] In Abänderung zu Vergleichsbeispiel 1 mit 5.8 phr TESPD, wird der Mischung in Beispiel 2 4.3 phr Bis-(3-[Dimethylethoxysilyl]-propyl)disulfan, dies entspricht einer äquimolaren Dosierung, zugegeben. Folgende gummitechnische Daten für Rohmischung und Vulkanisat ergeben sich (Tabelle 3):

Tabelle 3

5	Rohmischung			
5				
	Merkmal	Einheit	Bsp. 1	Bsp. 2
	ML(1+4) (3.Stufe)	[ME]	69	74
10	MDR, 165°C			
	Dmax-Dmin	[dNm]	14,1	13,8
	t 10%	[min]	2,4	3,1
	Vulkanisat		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
15				
	Merkmal	Einheit	Bsp. 1	Bsp. 2
	Zugversuch am Ring			
20	Zugfestigkeit	[MPa]	16,3	17,1
	Spannungswert 100%	[MPa]	1,5	1,6
	Spannungswert 300%	[MPa]	6,2	6,4
	Bruchdehnung	[%]	540	560
25	Shore-A-Härte	[SH]	60	59
	DIN-Abrieb	[mm³]	100	110
	Ball-Rebound (0°C)	[%]	12,5	11,6
30	Ball-Rebound (23°C)	[%]	34,3	32
	Ball-Rebound (60°C)	[%]	59,8	59,4
	Dynamische Prüfung		_	
35	Dyn. Modul E* (0°C)	[MPa]	16,7	17,1
33	Dyn. Modul E* (60°C)	[MPa]	7,3	7,3
	Verlust Modul tan δ (0°C)	[-]	0,444	0,476
40	Verlust Modul tan δ (60°C)	[-]	0,143	0,131
	Dispersion	[·]	6	6

45 [0032] Die Daten in Tabelle 3 belegen, daß bei der Verwendung des erfindungsgemäßen Dimethylethoxysilans (Bsp.2) keine Verschlechterung der gummitechnischen Eigenschaften gegenüber dem Triethoxysilan (Bsp.1) nach dem Stand der Technik zu verzeichnen ist. Vielmehr ist sogar ein Vorteil in dem abgesenkten tan δ (60°C)-Wert zu erkennen, der mit dem Rollwiderstand korreliert.

50 Patentansprüche

 Kautschukmischungen, gekennzelchnet dadurch, daß sie Organosilane der allgemeinen Struktur

R¹R²R³Si-R⁴-Z

(I)

worin

 R^1 , R^2 , R^3 unabhängig voneinander, H, (C_1 - C_4) Alkyl, (C_1 - C_4)Alkoxy, Halogen bedeuten und die Anzahl der Alkylgruppen ≥ 1 ist; R^4 eine lineare oder verzweigte (C1-C18) Alkylidengruppe ist; Z=H, Halogen, SCN, SH, Sx- R^4 - $SiR^1R^2R^3$, wobei x einen Wert von 2 bis 10 einnehmen kann, enthalten.

Kautschukmischungen gemäß dem Anspruch 1

dadurch gekennzeichnet,

daß sie ein Organopolysulfansilan und ein Organoalkylsilan enthalten.

3. Kautschukmischungen gemäß den Ansprüchen 1 und 2

10 dadurch gekennzeichnet,

daß sie die Organosilane in einer Menge von 0,1 bis 15 Gew.%, bezogen auf die Menge des eingesetzten Kautschuks, enthalten.

4. Kautschukmischungen gemäß den Ansprüchen 1 bis 3

15 dadurch gekennzeichnet,

daß das Organopolysulfansilan ein Silan mit:

 R^1 = Ethoxy oder Methoxy, R^2 = R^3 = Methyl, R^4 = Propyl oder Isobuyl, und Z = Sx- R^4 - $SiR^1R^2R^3$, wobei x im statistischen Mittel 2 bis 4 ist, ist.

20

25

30

35

55

5. Kautschukmischungen gemäß den Ansprüchen 1 bis 4

dadurch gekennzeichnet.

daß das Organoalkylsilan ein Silan mit:

 R^1 = Ethoxy oder Methoxy, R^2 = R^3 = Methyl und R^4 = (C1-C18)Alkyl ist.

6. Kautschukmischungen gemäß den Ansprüchen 1 bis 5.

dadurch gekennzelchnet,

daß sie einen Synthesekautschuk, eine Kieselsäure als Füllstoff und eines der beiden Organosilanpolysulfane Bis-(3-[dimethylethoxysilyl]-propyl)tetrasulfan oder Bis-(3-[dimethylethoxysilyl]-propyl)disulfan erhalten.

7. Kautschukmischungen gemäß gemäß den Ansprüchen 1 bis 6.

dadurch gekennzeichnet,

daß sie einen Synthesekautschuk, eine Kieselsäure als Füllstoff und eines der beiden Organosilanpolysulfane Bis-(3-[dimethylethoxysilyl]-propyl)tetrasulfan oder Bis-(3-[dimethylethoxysilyl]-propyl)disulfan sowie ein Alkylsilan enthalten.

8. Verfahren zur Herstellung von Kautschukmischungen gemäß dem Ansprüchen 1 bis 7, die neben dem Kautschuk mindestens einen weiteren Füllstoff enthalten,

40 dadurch gekennzeichnet,

daß man ein Organosilanpolysulfan gemäß einem der Ansprüche 1 und 4 verwendet.

 Verfahren zur Herstellung von Kautschukmischungen, die neben dem Kautschuk mindestens einen weiteren Füllstoff enthalten,

45 dadurch gekennzeichnet,

daß man ein Organosilanpolysulfan und ein Organoalkylsilan gemäß einem der Ansprüche 1, 4 und 5 verwendet.

- Formkörper, erhältlich aus einer Kautschukmischung gemäß einem der Ansprüche 1 bis 7.
- 11. Formkörper gemäß Anspruch 10,

dadurch gekennzeichnet,

daß es sich um einen Luftreifen handelt.

12. Formkörper gemäß Anspruch 10,

dadurch gekennzeichnet,

daß es sich um eine Reifenlauffläche handelt.

13. Verwendung der Kautschukmischungen gemäß einem der Ansprüche 1 bis 7 zur Herstellung von Formkörpern,

insbesondere Luftreifen oder Reifenlaufflächen.



EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung EP 00 10 6928

	EINSCHLÄGIGE	DOKUMENTE				
Kategoria	Kennzeichnung des Dokum der maßgebliche	ents mit Angabe, soweit erford in Teile		etrifft repruch	KLASSIFIKATIO ANMELDUNG	
X	EP 0 680 997 A (BAY) 8. November 1995 (19 * Seite 2, Zeile 1 - Beispiele *	995-11-08)	10-		C08K5/54	
X	EP 0 732 362 A (G001 18. September 1996 (* Seite 16, Zeile 29 * Anspruch 21 *	(1996-09-18)	R) 1,3	-5,8, 13		
D,X	EP 0 864 605 A (600) 16. September 1998 * Seite 12, Zeile 20	(1998-09-16)	R) 1-5	,8–13		
A	EP 0 785 206 A (GOOI 23. Juli 1997 (1997- * Seite 7, Zeile 29 *	-07-23)				
					RECHERCHIE SACHGEBIETI	
			i i		C08K	
Der vo	orliegende Recherchenbericht wur					
	DEN HAAG	Abechkuldskum der Rech 26. Juli 20		Van	Humbeeck,	F
X:von Y:von	ATEGORIE DER GENANNTEN DORG besonderer Bedeutung allein betracht besonderer Bedeutung in Verbindung eren Veröffentlichung derseiben Kateg protociacher klinteren	E: återes et nach d mit einer D: in der	Indung zugrunde Patentdokumen em Anmeldedet Anmeldung ange deren Gründen e	liegende 1 t, des jedo am veröffer liührtes Do	Theorien oder Grun ch erst am oder tlicht worden ist kument	
O: nid	nnologischer Hintergrund htschriftliche Offenbarung schenitteratur	& : Mitglie Dokur		atentiamilia	e, ûbereinstimmende	•

ANHANG ZUM EUROPÄISCHEN RECHERCHENBERICHT ÜBER DIE EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG NR.

EP 00 10 6928

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten europäischen Recherchenbericht angeführten Patentdokumente angegeben. Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am Diese Angaben dienen nur zur Unterrichtung und erfolgen ohne Gewähr.

26-07-2000

Im Recherchenbericht angeführtes Patentidokument		Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentiamilie		Datum der Veröffentlichun	
EP	0680997	Α	08-11-1995	DE	4415658 A	09-11-199
				CA	2148333 A	05-11-199
				DE	59503753 D	05-11-19
				JP	7304905 A	21-11-19
				US	5650457 A	22-07-19
EP	0732362	A	18-09-1996	US	5580919 A	03-12-19
				AU	693656 B	02-07-19
				AU	4807096 A	26-09-19
				BR	9600999 A	30-12-19
				CA	2160637 A	15-09-19
				CN	1138600 A	25-12-19
				DE	69602656 D	08-07-199
				DE	69602656 T	10-02-200
				ES	2132791 T	16-08-199
				JP	8259739 A	08-10-199
				TR	960874 A	21-10-199
				US	5674932 A	07-10-199
EP	0864605	Α	16-09-1998	US	5914364 A	22-06-199
				BR	9800807 A	14-12-199
				CA	2228987 A	10-09-199
				JP	10251450 A	22-09-199
EP (0785206	A	23-07-1997	US	5663358 A	02-09-199
				CA	2180888 A	23-07-199
				JP	10001487 A	06-01-199

Für nähere Einzelheiten zu diesem Anhang : siehe Amtsblatt des Europäischen Patentamts, Nr.12/82